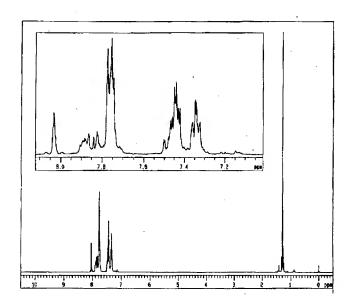
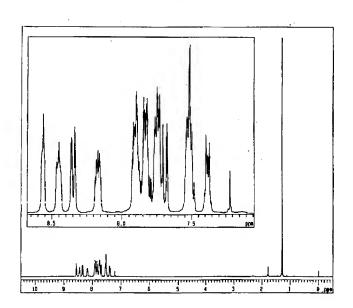


# 【図3】



【図4】



# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

08-012600

(43) Date of publication of application: 16.01.1996

(51)Int.Cl.

CO7C 15/27 CO7C 43/20 CO7C 43/257 C07C211/44 C07C211/54 C07C211/61 C07C217/78 C07C217/94 C07C321/30 CO7D271/10 CO7D333/08

CO9K 11/06

(21)Application number: 07-125753

26.04.1995

(71)Applicant: TDK CORP

(72)Inventor: INOUE TETSUJI NAKATANI KENJI

(30)Priority

Priority number: 06110569

(22)Date of filing:

PURPOSE: To provide the subject new

Priority date: 26.04.1994

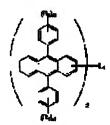
Priority country: JP

# (54) PHENYLANTHRACENE DERIVATIVE AND ORGANIC EL ELEMENT

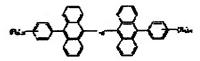
(57)Abstract:

phenylanthracene derivative having a specified structure, exhibiting a low crystallinity, capable of forming a thin film having a stable amorphous state and useful for, e.g. a light-emitting layer of an organic EL device capable of stably emitting high-brightness blue light. CONSTITUTION: This is a new phenylanthracene derivative having a structure of the formula, A1LA2 (A1 and A2 are each monophenylanthryl or diphenylanthryl; L is a single bond or a divalent bonding group), represented by formula I (R1 and R2 are each an alkyl, a cyclo-alkyl, an aryl, an alkenyl, an alkoxy, an aryloxy, amino or a heterocyclic group; r1 and r2 are each 0 or 1 to 5; L1 is single bond, an arylene, etc.) or formula II (R3 and R4 are each same as R1; r3 and r4 are each 0 or 1 to 5; L2 is same as L1) and useful for, e.g. a light-emitting layer for emitting blue light in an organic EL device. This compound is synthesized by coupling 2-chloro-9,10-

diphenylanthracene, etc., in the presence of bis(1,5-



Ι



Π

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

cyclooctadiene)nickel, 2,2'-bipyridyl, etc.

23.04.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3816969

[Date of registration]

16.06.2006

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

# (19) 日本国特許庁 (J P) (12) 公開特許公報 (A)

# (11)特許出願公開番号

# 特開平8-12600

(43)公開日 平成8年(1996)1月16日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
C 0 7 C 15/27				
43/20	D	7419-4H		
43/257	Z	7419-4H		
	D	7419-4H		
211/44				
		審查請求	未請求 請求項	頁の数8 FD (全 42 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	<b>特願平7</b> -125753		(71) 出願人	000003067
				ティーディーケイ株式会社
(22)出顧日	平成7年(1995)4月	∄26日		東京都中央区日本橋1丁目13番1号
			(72)発明者	井上 鉄司
(31)優先権主張番号	特願平6-110569			東京都中央区日本橋一丁目13番1号 ティ
(32)優先日	平6 (1994) 4 月26日	1		ーディーケイ株式会社内
(33)優先権主張国	日本 (JP)		(72)発明者	中谷 賢司
				東京都中央区日本橋一丁目13番1号 ティ
				ーディーケイ株式会社内
			(74)代理人	弁理士 石井 陽一

# (54) 【発明の名称】 フェニルアントラセン誘導体および有機EL素子

### (57)【要約】

【構成】 下記式(I)で表わされるフェニルアントラ セン誘導体を、有機EL素子の有機化合物層、特に好ま しくは青色発光用の発光層に用いる。

式(I) A<sub>1</sub>-L-A<sub>2</sub>

[A<sub>1</sub>、A<sub>2</sub>;モノフェニルアントリルまたはジフェニ ルアントリル。L;単結合またはアリーレン基等の二価 の連結基。]

【効果】 本発明の化合物は、結晶性が低く、安定なア モルファス状態の薄膜の形成を可能とする。従って、本 発明の化合物を、特に、発光層に用いた場合、高輝度な 青色発光が安定して得られ、信頼性に優れた有機EL素 子が実現する。

\*

1

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記式(1)で表されるフェニルアント ラセン誘導体。

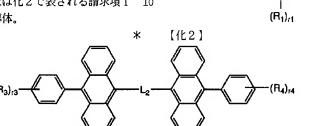
#### 式(1)

### $A_1 - L - A_2$

〔式(I)において、A<sub>1</sub> およびA<sub>2</sub> は、各々モノフェ ニルアントリル基またはジフェニルアントリル基を表 し、これらは同一でも異なるものであってもよい。Lは 単結合または二価の連結基を表す。〕

【請求項2】 下記化1または化2で表される請求項1 10 のフェニルアントラセン誘導体。

【化1】



〔化1において、R, およびR, は、各々アルキル基、 シクロアルキル基、アリール基、アルケニル基、アルコ 20 キシ基、アリーロキシ基、アミノ基または複素環基を表 し、これらは同一でも異なるものであってもよい。 r 1 および r 2 は、各々、0または1~5の整数を表す。 r 1 および r 2が、各々、2以上の整数であるとき、R1 同士およびR』同士は各々同一でも異なるものであって もよく、R,同士またはR,同士は結合して環を形成し てもよい。し、は単結合またはアリーレン基を表し、ア リーレン基はアルキレン基、-O-、-S-または-N R-(ここで、Rはアルキル基またはアリール基を表 す。)が介在するものであってもよい。化2において、 R、およびR、は、各々アルキル基、シクロアルキル 基、アリール基、アルケニル基、アルコキシ基、アリー ロキシ基、アミノ基または複素環基を表し、これらは同 一でも異なるものであってもよい。r3およびr4は、 各q、0または $1\sim5$ の整数を表す。r3およびr4 が、各々、2以上の整数であるとき、R,同士およびR 、同士は各々同一でも異なるものであってもよく、R, 同士またはR、同士は結合して環を形成してもよい。L 、は単結合またはアリーレン基を表し、アリーレン基は アルキレン基、-〇-、-S-または-NR-(ここ で、Rはアルキル基またはアリール基を表す。)が介在 するものであってもよい。〕

【請求項3】 請求項1または2のフェニルアントラセ ン誘導体を含有する少なくとも1層の有機化合物層を有 する有機EL素子。

【請求項4】 前記フェニルアントラセン誘導体を含有 する有機化合物層が発光層である請求項3の有機EL素 子。

【請求項5】 さらに、少なくとも1層の正孔注入層 と、少なくとも1層の正孔輸送層と、少なくとも1層の 50 ① 有機化合物の物理的変化

電子注入輸送層とを有する請求項4の有機EL素子。

【請求項6】 さらに、少なくとも1層の正孔注入層 と、少なくとも1層の正孔輸送層と、少なくとも1層の 電子輸送層と、少なくとも1層の電子注入層とを有する 請求項4の有機EL素子。

【請求項7】 前記フェニルアントラセン誘導体を含有 する有機化合物層が電子注入輸送層であり、さらに発光 層を有する請求項3の有機EL素子。

【請求項8】 少なくとも1層の発光層を有し、この発 光層が電子注入輸送性化合物と正孔注入輸送性化合物と の混合層であって、この混合層が前記フェニルアントラ 30 セン誘導体を含有する請求項3の有機EL素子。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、有機EL(電界発光) 素子に関し、詳しくは、有機化合物からなる積層構造薄 膜に電界を印加して光を放出する素子に関する。

### [0002]

【従来の技術】有機EL素子は、蛍光性有機化合物を含 む薄膜を、陰極と陽極とで挟んだ構成を有し、前記薄膜 に電子および正孔を注入して再結合させることにより励 40 起子 (エキシトン)を生成させ、このエキシトンが失活 する際の光の放出(蛍光・燐光)を利用して発光する素 子である。

【0003】有機EL素子の特徴は、10V程度の低電 圧で100~1000cd/m 程度の高輝度の面発光が 可能であり、また蛍光物質の種類を選択することにより 青色から赤色までの発光が可能なことである。

【0004】一方、有機EL素子の問題点は、発光寿命 が短く、保存耐久性、信頼性が低いことであり、この原 因としては、

2

(結晶ドメインの成長などにより界面の不均一化が生 じ、素子の電荷注入能の劣化・短絡・絶縁破壊の原因と なる。特に分子量500以下の低分子化合物を用いると 結晶粒の出現・成長が起こり、膜性が著しく低下する。 また、IT〇等の界面が荒れていても、顕著な結晶粒の 出現・成長が起こり、発光効率の低下や、電流のリーク を起とし、発光しなくなる。また、部分的非発光部であ るダークスポットの原因にもなる。)

#### 【0005】② 陰極の酸化・剥離

(電子の注入を容易にするために仕事関数の小さな金属 10 としてNa・Mg・Alなどを用いてきたが、これらの 金属は大気中の水分や酸素と反応したり、有機層と陰極 の剥離が起こり、電荷注入ができなくなる。特に高分子 化合物などを用い、スピンコートなどで成膜した場合、 成膜時の残留溶媒や分解物が電極の酸化反応を促進し、 電極の剥離が起こり部分的な非発光部を生じさせる。) 【0006】③ 発光効率が低く、発熱量が多いこと (有機化合物中に電流を流すので、高い電界強度下に有 機化合物を置かねばならず、発熱からは逃れられない。 その熱のため、有機化合物の溶融・結晶化・熱分解など 20 により素子の劣化・破壊が起とる。)

【0007】④有機化合物層の光化学的変化・電気化学 的変化

#### などが挙げられる。

【0008】特に、青色発光素子に関しては、信頼性が 高く安定な素子を提供する青色発光材料は少ない。一般 に、青色発光材料は結晶性が高い。例えば、ジフェニル アントラセンは高い蛍光量子収率を持つにも関わらず、 結晶性が高く、この化合物を発光材料に用いて、素子を 作製しても高輝度・高効率で信頼性の高い素子を提供で 30 きなかった ( C.Adachi, et al., Appli. Phys. Lett, .56, 799(1990)).

## [0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、特に 物理的変化や光化学的変化、電気化学的変化の少ない光

・電子機能材料として新規なフェニルアントラセン誘導\*

$$(\mathsf{R}_3)_{:3}$$
  $\mathsf{L}_2$   $(\mathsf{R}_4)_{!:4}$ 

【0013】 (化3において、R, およびR, は、各々 アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルケニ ル基、アルコキシ基、アリーロキシ基、アミノ基または 複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであって もよい。 r 1 および r 2 は、各々、0 または 1 ~ 5 の整 数を表す。rlおよびr2が、各々、2以上の整数であ るとき、R、同士およびR、同士は各々同一でも異なる ものであってもよく、R,同士またはR,同士は結合し 50 これらは同一でも異なるものであってもよい。r 3 およ

\* 体を提供し、このフェニルアントラセン誘導体を用い、 信頼性および発光効率の高い種々の発光色を持った、特 に青色の発光色を持った有機EL素子を実現することで ある。特に、分子量の大きな化合物を蒸着法で形成した 有機薄膜を用い、素子の駆動時の駆動電圧上昇や輝度の 低下、電流のリーク、部分的な非発光部の出現・成長を 抑えた高信頼性の髙輝度発光素子を実現することであ る。

4

### [0010]

【課題を解決するための手段】とのような目的は、下記 (1)~(8)の本発明により達成される。

(1) 下記式(I) で表されるフェニルアントラセン誘 導体。

#### 式(1)

### $A_1 - L - A_2$

〔式(I) において、A<sub>1</sub> およびA<sub>2</sub> は、各々モノフェ ニルアントリル基またはジフェニルアントリル基を表 し、これらは同一でも異なるものであってもよい。Lは 単結合または二価の連結基を表す。〕

(2) 下記化3または化4で表される上記(1)のフェ ニルアントラセン誘導体。

### [0011]

# [化3]

 $(R_1)_{c1}$ 

### [0012]

### [化4]

て環を形成してもよい。L、は単結合またはアリーレン 基を表し、アリーレン基はアルキレン基、-〇-、-S -または-NR-(ここで、Rはアルキル基またはアリ ール基を表す。)が介在するものであってもよい。化4 において、R, およびR, は、各々アルキル基、シクロ アルキル基、アリール基、アルケニル基、アルコキシ 基、アリーロキシ基、アミノ基または複素環基を表し、

びr4は、各々、0または1~5の整数を表す。r3お よびr4が、各々、2以上の整数であるとき、R。同士 およびR。同士は各々同一でも異なるものであってもよ く、R、同士またはR、同士は結合して環を形成しても よい。L、は単結合またはアリーレン基を表し、アリー レン基はアルキレン基、-〇-、-S-または-NR-(ここで、Rはアルキル基またはアリール基を表す。) が介在するものであってもよい。〕

- (3) 上記(1) または(2) のフェニルアントラセン る有機EL素子。
- (4) 前記フェニルアントラセン誘導体を含有する有機 化合物層が発光層である上記(3)の有機 E L 素子。
- (5) さらに、少なくとも1層の正孔注入層と、少なく とも1層の正孔輸送層と、少なくとも1層の電子注入輸 送層とを有する上記(4)の有機EL素子。
- (6) さらに、少なくとも1層の正孔注入層と、少なく とも1層の正孔輸送層と、少なくとも1層の電子輸送層 と、少なくとも1層の電子注入層とを有する上記(4) の有機EL素子。
- (7) 前記フェニルアントラセン誘導体を含有する有機 化合物層が電子注入輸送層であり、さらに発光層を有す る上記(3)の有機EL素子。
- (8) 少なくとも1層の発光層を有し、この発光層が電 子注入輸送性化合物と正孔注入輸送性化合物との混合層 であって、との混合層が前記フェニルアントラセン誘導 体を含有する上記(3)の有機EL素子。

#### [0014]

【作用】本発明の有機EL素子は上記式(Ⅰ)、好まし くは上記化3、化4に示される化合物を発光層に用いる。30 ルキル基が好ましい。特に、炭素数1~4の無置換のア ため、10000cdm<sup>-2</sup> 程度、あるいはそれ以上の高輝 度が安定して得られる。また、耐熱性・耐久性が高く、 素子電流密度も1000mAcm・程度でも安定した駆動が 可能である。

【0015】上記化合物の蒸着膜は安定なアモルファス 状態なので、薄膜の膜物性が良好となりムラがなく均一 な発光が可能である。また、大気下で一年以上安定であ り結晶化を起こさない。

【0016】また、クロロホルム溶液でスピンコートし ても安定なアモルファス状態の薄膜を形成することが可 40 い。具体的には、フェニル基、(o-, m-, p-)ト 能である。

【0017】また、本発明の有機EL素子は、低駆動電 圧で効率よく発光する。

【0018】なお、本発明の有機EL素子の発光極大波 長は、400~700nm程度である。

#### [0019]

【具体的構成】以下、本発明の具体的構成について詳細 に説明する。

【0020】本発明のフェニルアントラセン誘導体は式 (I)で示されるものである。式(I)について説明す 50 ビフェニルビニル基等が挙げられる。

ると、A<sub>1</sub> およびA<sub>2</sub> は、各々モノフェニルアントリル 基またはジフェニルアントリル基を表し、これらは同一 でも異なるものであってもよい。

6

【0021】A、、A、で表されるモノフェニルアント リル基またはジフェニルアントリル基は、無置換でも置 換基を有するものであってもよく、置換基を有する場合 の置換基としては、アルキル基、アリール基、アルコキ シ基、アリーロキシ基、アミノ基等が挙げられ、これら の置換基はさらに置換されていてもよい。これらの置換 誘導体を含有する少なくとも1層の有機化合物層を有す 10 基については後述する。また、このような置換基の置換 位置は特に限定されないが、アントラセン環ではなく、 アントラセン環に結合したフェニル基であることが好ま

> 【0022】また、アントラセン環におけるフェニル基 の結合位置はアントラセン環の9位、10位であること が好ましい。

【0023】式(1)において、Lは単結合または二価 の基を表すが、して表される二価の基としてはアルキレ ン基等が介在してもよいアリーレン基が好ましい。との 20 ようなアリーレン基については後述する。

【0024】式(Ⅰ)で示されるフェニルアントラセン 誘導体のなかでも、化3、化4で示されるものが好まし い。化3について説明すると、化3において、R,およ びR、は、各々アルキル基、シクロアルキル基、アリー ル基、アルコキシ基、アリーロキシ基、アミノ基または 複素環基を表す。

【0025】R1、R2で表されるアルキル基として は、直鎖状でも分岐を有するものであってもよく、炭素 数1~10、さらには1~4の置換もしくは無置換のア ルキル基が好ましく、具体的にはメチル基、エチル基、 (n-, i-) プロビル基、(n-, i-, s-, t -) ブチル基等が挙げられる。

【0026】R1、R2で表されるシクロアルキル基と しては、シクロヘキシル基、シクロベンチル基等が挙げ られる。

【0027】R1、R2で表されるアリール基として は、炭素数6~20のものが好ましく、さらにはフェニ ル基、トリル基等の置換基を有するものであってもよ リル基、ピレニル基、ナフチル基、アントリル基、ビフ ェニル基、フェニルアントリル基、トリルアントリル基 等が挙げられる。

【0028】R1、R2で表されるアルケニル基として は、総炭素数6~50のものが好ましく、無置換のもの であってもよいが置換基を有するものであってもよく、 置換基を有する方が好ましい。このときの置換基として は、フェニル基等のアリール基が好ましい。具体的に は、トリフェニルビニル基、トリトリルビニル基、トリ

【0029】 $R_1$ 、 $R_2$  で表されるアルコキシ基としては、アルキル基部分の炭素数が $1\sim6$  のものが好ましく、具体的にはメトキシ基、エトキシ基等が挙げられる。アルコキシ基は、さらに置換されていてもよい。【0030】 $R_1$ 、 $R_2$  で表されるアリーロキシ基としては、フェノキシ基等が挙げられる。

【0031】R、、R、で表されるアミノ基は、無置換でも置換基を有するものであってもよいが、置換基を有することが好ましく、この場合の置換基としてはアルキル基(メチル基、エチル基等)、アリール基(フェニル 10基等)などが挙げられる。具体的にはジエチルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ジ (m-トリル)アミノ基等が挙げられる。

【0032】R1、R2で表される複素環基としては、 ビビリジル基、ビリミジル基、キノリル基、ビリジル 基、チエニル基、フリル基、オキサジアゾイル基等が挙 げられる。これらは、メチル基、フェニル基等の置換基 を有していてもよい。

【0033】化3において、rlおよびr2は、各々、 0または1~5の整数を表し、特に、0または1である 20 ことが好ましい。rlおよびr2が、各々、1~5の整 数、特に1または2であるとき、RiおよびRiは、各々、アルキル基、アリール基、アルケニル基、アルコキシ基、アリーロキシ基、アミノ基であることが好ましい。

[0034]化3において、 $R_1$  と $R_2$  とは同一でも異なるものであってもよく、 $R_1$  と $R_2$  とが各々複数存在するとき、 $R_1$  同士、 $R_2$  同士は各々同一でも異なるものであってもよく、 $R_1$  同士あるいは $R_2$  同士は結合してベンゼン環等の環を形成してもよく、環を形成する場 30 合も好ましい。

【0035】化3において、L,は単結合またはアリーレン基を表す。L,で表されるアリーレン基としては、無置換であることが好ましく、具体的にはフェニレン基、ビフェニレン基、アントリレン基等の通常のアリーレン基の他、2個ないしそれ以上のアリーレン基が直接連結したものが挙げられる。L,としては、単結合、pーフェニレン基、4,4′ービフェニレン基等が好ましい。

【0036】また、L.で表されるアリーレン基は、2個ないしそれ以上のアリーレン基がアルキレン基、-〇ー、-S-または-NR-が介在して連結するものであってもよい。ここで、Rはアルキル基またはアリール基を表す。アルキル基としてはメチル基、エチル基等が挙げられ、アリール基としてはフェニル基等が挙げられる。なかでも、アリール基が好ましく、上記のフェニル基のほか、A.、A. であってもよく、さらにはフェニル基にA. またはA. が置換したものであってもよい。【0037】また、アルキレン基としてはメチレン基、エチレン基等がこの好きしい。このようなアリーレン基

の具体例を以下に示す。 【0038】

【化5】

連結したものが挙げられる。L, としては、単結合、p [0039]次に、化4について説明すると、化4におってp に いて、p はん3におけるp に と、またp なんで、p はん3におけるp に と、またp なんである。 した こうにp はん3におけるp に とそれぞれ同義であり、好ましいものも同様である。

【0040】化4において、R, とR, とは同一でも異なるものであってもよく、R, とR, が各々複数存在するとき、R, 同士、R, 同士は、各々同一でも異なるものであってもよく、R, 同士あるいはR, 同士は結合してベンゼン環等の環を形成してもよく、環を形成する場合も好ましい。

9

18では一般式を示し、化7、化9、化11、化13、化15、化17、化19、化20で、各 $\alpha$ 対応する具体例を $R_{11}\sim R_{15}$ 、 $R_{21}\sim R_{25}$ あるいは $R_{31}\sim R_{35}$ 、 $R_{41}\sim R_{45}$ の組合せで示している。

[0043] [化7]

【0042】 【化6】 「

$$R_{15}$$
 $R_{12}$ 
 $R_{15}$ 
 $R_{12}$ 
 $R_{13}$ 
 $R_{14}$ 
 $R_{13}$ 
 $R_{23}$ 
 $R_{24}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{21}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{21}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{21}$ 
 $R_{20}$ 
 $R_{21}$ 
 $R_{22}$ 
 $R_{22}$ 
 $R_{23}$ 
 $R_{24}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{26}$ 
 $R_{27}$ 
 $R_{28}$ 
 $R_{29}$ 
 $R_{29}$ 

11					(7)		特開平8 - 1 12				
化合物 No.	J R11	R <sub>1 2</sub>	R <sub>13</sub>	R14	R <sub>15</sub>	R <sub>21</sub>	R22	R <sub>23</sub>	R <sub>24</sub>	R <sub>25</sub>	
I-1	н	н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
I-2	СНа	Н	H	Н	H	CH <sub>3</sub>	H	H	H	H	
I-3	t-C₄H <sub>9</sub>	Н	Н	Н	Н	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	H	H	
I-4	OCH <sub>3</sub>	н	Н	Н	H	OCH <sub>3</sub>	H	Н	H	H	
I-5	OPh	H	Н	H	Н	OPh .	Н	H	H	Н	
I-6	$N(C_2H_5)_2$	H	Н	Н	Н	N (C2H6) 2	Н	Н	Ħ	Н	
I-7	N (Ph) 2	H	H	Н	H	N (Ph) 2	Н	H	H	Н	
I-8	Ph	Н	H	H	Н	Ph	Н	H	H	H	
I-9	—€СУ- сн <sub>3</sub>	H	H	Н	H	—⟨> сн₃	Н	Н	H	Н	
I-10	Н	CH₃	H	H	Н	Н	СНз	H	H	H	
I-11	Н	СНз	H	CH <sub>3</sub>	Н	H	CH <sub>3</sub>	H	СНз	H	
I-12	Н	H	CH <sub>3</sub>	Н	Н	н	H	СН₃	H	Н	
I-13	H	CH3	H	H	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>3</sub>	
I-14	CH <sub>3</sub>	СНз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНз	CH₃	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНз	CH <sub>3</sub>	
I <del>-</del> 15	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	H	Н	Н	H	H	H	Н	
I-16	$-\bigcirc-\bigcirc$	H	H	H	H	$-\bigcirc-\bigcirc$	Н	H	H	Н	
I-17	H	Ph	н	Н	Н	H	Ph	H	н	Н	
I-18	H	H	Ph	H	н	H	Н	Ph	Н	Н	
[-19	Ph C=C Ph	Н	Н	Н	Н	C=C Ph	Н	Н	Н	Н	
[-20	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	Н	H	Н	n-C₄H <sub>9</sub>	H	Н	Н	H	

[0044] 【化8】

П

\* [0045]

$$R_{15}$$
 $R_{11}$ 
 $R_{12}$ 
 $R_{13}$ 
 $R_{14}$ 
 $R_{13}$ 
 $R_{23}$ 
 $R_{24}$ 
 $R_{24}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{24}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{22}$ 
 $R_{25}$ 
 $R_{21}$ 

\*  $R_{25}$  $R_{23}$ R24 R14 R22 化合物  $R_{11}$  $R_{12}$ R13  $R_{15}$  $R_{21}$ No. Н H Ħ H H H Н H H H П-1 H H H H CH<sub>3</sub> II -2 CH<sub>3</sub> H H H Н H H Н H t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> H  $t^- C_4 H_9$ H H Н II -3 H H H H OCH<sub>3</sub> Н OCH<sub>3</sub> H Н H II -4 H 0Ph H H H II -5 0Ph H H H H H H H H  $N(C_2H_6)_2$  $N(C_2H_5)_2$ II -6 H H H Н H H H H H N(Ph) 2 ∐-7  $N(Ph)_2$ H Н H Н H H Ph H Ph H H H H II -8 -{\_}}- сн₃ -{\_}}- сн₃ H H H Н H H H H II -9 H CH<sub>3</sub> H H H H CH3 H H H II-10 Н H H CH a Н H H CH a H Π-11 H H CH3 CH₃ CH a СНз H H Н II -12 H H H H CHa H CH3 H CH: H CH<sub>3</sub> Π-13 H CH<sub>3</sub> CH3 CH3  $CH_a$ CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> II -14 CH<sub>a</sub> CHa CH<sub>a</sub> CHa H Н H H II -15 t-C4H9 Н H Н H Н H H H H H H H H II -16 H Ph H H Ph H H H II -17 Н H H H H H Ph H H H H Ph II -18

[0047] [化11]

	17								10	
化合物 No.	Rii	R <sub>12</sub>	R <sub>13</sub>	R14	R <sub>15</sub>	R <sub>21</sub>	R <sub>22</sub>	R23	R <sub>24</sub>	R <sub>25</sub>
111-1	Н	H	H	Н	H	Н	H	Н	H	Н
111 -2	CH <sub>3</sub>	H	H	H	Н	CH <sub>3</sub>	H	H	H	Н
III - 3	t-C₄H₃	H	H	H	H	t-C4H9	H	H	H	H
III-4	OCH <sub>3</sub>	H	H	Н	Н	OCH <sub>3</sub>	H	H	H	H
III - 5	0Ph	H	H	H	H	OPh	H	H	H	H
III-6	N (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	H	H	$N(C_2H_5)_2$	H	H	H	Н
III - 7	N (Ph) 2	H	H	H	H	N (Ph) z	H	Н	H	H
1II-8	Ph	H	H	H	H	Ph	H	H	H	H
<b>Ⅲ-9</b>	—⟨> CH₃	н	H	H	H	-{_}сн₃	Н	Н	Н	H
III-10	Н	СНа	Н	H	Н	H	CHa	H	H	H
III-11	Н	н	CH3	H	Н	Н	Н	CH <sub>3</sub>	H	H
III-12	Н	H	CH₃	CH <sub>3</sub>	Н	H	Н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H
III <i>-</i> 13	Н	Н	CH3	H	CHa	H	H	CH3	H	ÇH₃
III-14	СНз	CH₂	CH <sub>3</sub>	CHa	CHa	CH3	CHa	CH₃	СНа	CH <sub>3</sub>
III-15	H	Ph	Н	Н	Н	H	Ph	H	H	Н
III-16	H	Н	Ph	H	Н	H	H	Ph	H	H
III-17	$-\bigcirc-\bigcirc$	H	Н	Н	Н	$\bigcirc -\bigcirc -\bigcirc$	H	Н	H	Н
Ш-18	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	H	H	Н	H	Н	H	H	Н
III-19	$\overline{}$	Н	Н	H	H	- <u></u>	H	H	Н	H
III -20	_(°) Ph	Н	Н	H	H	√° ≯ Ph	H	H	H	H
III-21	√s CH <sub>3</sub>	H	Н	H	Н	√s) cH₃	Н	H	H	H
III -22		Н	H	H	H		H	H	Н	Н

[0048] [化12]

27

化合物 No.	R <sub>11</sub>	R <sub>12</sub>	R <sub>13</sub>	R <sub>14</sub>	R <sub>15</sub>	R <sub>21</sub>	R <sub>22</sub>	R <sub>23</sub>	R24	R <sub>2 5</sub>
IV-1	Н	Н	Н	Н	Н	Н	H	Н	Н	Н
IV-2	CH <sub>3</sub>	Н	H	Н	H	CH <sub>3</sub>	Н	Н	Н	Н
IV-3	t-C4H9	H	H	H	H	t-C₄H <sub>9</sub>	н	Н	H	H
IV-4	OCH <sub>3</sub>	H	H	Н	H	OCH <sub>3</sub>	Н	Н	H	H
IV-5	0Ph	H	H	Н	H	0Ph	H	H	H	H
IV-6	$N(C_2H_5)_2$	H	Н	H	H	$N(C_2H_5)_2$	H	H	Н	Н
IV-7	N (Ph) 2	H	H	Н	H	N (Ph) 2	H	Н	Н	H
8-VI	Ph	H	H	H	H	Ph	H	Н	H	H
IV-9	—⟨> CH₃	H	H	Н	Н	—⟨> сн₃	H	Н	H	H
IV-10	H	CH3	H	Н	H	H	CH <sub>3</sub>	H	H	Н
IV-11	H	H	CHa	H	H	Н	H	CH3	H	H
IV-12	Н	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>a</sub>	H	H	Н	CH3	CH3	Н
IV-13	Н	Н	CH3	H	CHa	Н	H	CH <sub>3</sub>	Н	CH <sub>3</sub>
IV-14	СН₃	CHa	CH₃	СНз	CHa	CH.	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
IV-15	Н	Ph	H	H	H	Н	Ph	H	H	Н
IV-16	H	H	Ph	Н	Н	H	H	Ph	H	Н
IV-17 -	<del>-</del> O-O	H	Н	H	н -	-O-O	H	Н	H	Н
IV-18	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	H	Н	H	Н	Н	Н	Н
IV-19	<b>→</b>	H	Н	H	H	$\overline{}$	H	Н	н	н
IV-20	√° N bu	Н	H	H	Н	√°, N bu	H	Н	Н	Н

[0050]

\* \* [化14]

ν

$$R_{31}$$
  $R_{32}$   $R_{33}$   $R_{33}$   $R_{44}$   $R_{45}$   $R_{45}$   $R_{43}$   $R_{42}$ 

[0051]

【化15】

	23								27	
化合物 No.	Ras	Rag	Raa	R34	R35	R41	R42	R43	R44	R45
V-1	Н	Н	н	H	H	H	Н	H	H	Н
V-2	CH <sub>3</sub>	H	Н	H	H	CH₃	H	H	H	H
V -3	t-C₄H₃	H	Н	H	H	t-C₄H₅	H	H	H	H
V-4	OCH <sub>s</sub>	H	H	H	H	OCH <sub>3</sub>	Н	H	H	H
V -5	0Ph	H	Н	H	H	OPh	Н	H	H	H
V-6	N (C2H6) 2	H	Н	H	H	N (C2H5) 2	H	H	H	H
V-7	N (Ph) 2	Н	Н	н	Н	N (Ph) 2	H	H	H	H
V-8	Ph	H	Н	H	Н	Ph	H	H	H	H
V-9	<b>—</b> €> СН₃	H	H	Н	н	—€> Сн₃	Н	Н	H	H
V-10	н	CH3	Н	Н	Н	H	CH a	H	H	Н
V-11	н	H	CH <sub>2</sub>	H	Н	Н	H	CH2	H	H
V-12	H	Н	CH <sub>3</sub>	СНз	H	Н	H	CH₃	CH3	H
V-13	Н	Н	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	H	H	CH3	H	CH <sub>2</sub>
V-14	СНз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>a</sub>	СНа	CH3	СНз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH³	CH <sub>3</sub>
V-15	H	Ph	H	H	Н	Н	Ph	H	Н	H
V-16	H	Н	Ph	H	Н	Н	H	Ph	H	H
V -17	$-\bigcirc-\bigcirc$	Н	H	Н	H	$-\bigcirc\!\!-\!\!\bigcirc$	H	Н	н	H
V-18	t-C4H9	H	H	Н	H	t-C4H9	H	H	H	H
V-19		Н	Н	H	Н		H	H	H	H
V-20		Н	Н	H	H		H	H	Н	H
V -21	<del>-</del>	Н	H	Н	Н	$\rightarrow$	н	H	Н	H
V -22	~(°)≯Ph	Н	H	H	Н	√0 ≯ Ph	H	H	Н	H
V-23	_{s} сн₃	H	H	Н	н	$-\sqrt[3]{s}$ CH <sub>3</sub>	H	Н	Н	H

[0052]